

成都市 2023 级高中毕业班摸底测试

化学试题参考答案及评分意见

一、选择题：本大题共 14 小题，每题只有一个选项符合题意，每题 3 分，共 42 分。

1. A 2. C 3. B 4. C 5. C 6. B 7. D 8. A 9. C
10. B 11. B 12. B 13. D 14. D

二、非选择题：本大题共 4 小题，共 58 分。

15. (14 分)

(1) N (2 分)

(2) +2 (1 分) $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline & & 3d & & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & & \\ \hline \end{array}$ (2 分)

(3) ① 离子晶体 (1 分) ② $\frac{234}{N_A a^3}$ (2 分)

(4) H_2O 中 O 电负性大于 H, O 原子呈负电性, 易与 Na^+ 靠近 (2 分)

(5) (正) 八面体 (2 分) 正 (2 分)

16. (14 分)

(1) 第三周期第 IVA 族 (2 分)

(2) 发生 (2 分)

(3) $\text{VO}_3^- + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{VO}_2^+ + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) SiO_2 (2 分)

(4) 1 : 2 (2 分)

(5) 水层 (2 分)

(6) 硫酸或 H_2SO_4 (2 分)

17. (15 分)

(1) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 三颈烧瓶 (2 分) A (1 分)

(3) 使用浓硫酸、(水浴) 加热 (2 分, 答出一个要点即可)

(4) 分液 (1 分) 上 (1 分)

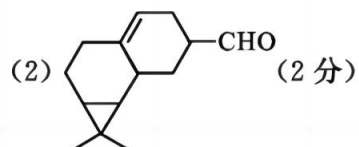
(5)洗去残余的 Na_2CO_3 溶液,防止其与 CaCl_2 反应堵塞分液漏斗(2分)

(6)不再结块(2分)

(7)B(2分)

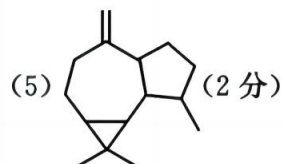
18. (15分)

(1)醛基(2分) 3(2分)



(3)还原反应(加成反应)(2分) 正四面体(1分)

(4)吸收 HCl (2分)



(6)12(2分)

说明:

1. 本试卷中非选择题的其它合理答案,可参照此评分标准酌情给分。

2. 化学方程式(或离子方程式)中化学式正确但未配平,得1分;未写必要反应条件扣1分;化学式错误不得分;漏写物质不得分。

3. 要求多个合理答案,写出1个正确答案得1分,写出1个错误答案扣1分,扣完为止;要求唯一合理答案,写出多个答案,若出现错误答案不得分。

4. 专用名词出现错别字扣1分。